APANESE PATENT OFFICE

PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number: 2001192267 A

(43) Date of publication of application: 17.07.01

(51) Int. Cl

C04B 35/46 H01L 41/187

(21) Application number: 2000313936

(22) Date of filing: 13.10.00

(30) Priority:

29.10.99 JP 11310177

(71) Applicant:

TDK CORP

(72) Inventor:

OKA HITOSHI HIROSE MASAKAZU

TERAUCHI JUNJI WATANABE YASUO

(54) PIEZOELECTRIC CERAMICS

(57) Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide piezoelectric ceramics which contains no lead and has a high Curie point and excellent piezoelectric characteristics.

SOLUTION: The piezoelectric ceramics is a piezoelectric ceramic material utilizing thickness shear vibration, which is a bismuth layer compound containing MII (MII is an element or a group of elements, selected from Sr, Ba and Ca), Bi, Ti and O, and contains MIIBi4Ti4O15 type crystals, wherein when the composition (the ratios of constituent atoms) of MII is represented by the formula SrxBayCaz, x+y+z=1, 02x21, 02y20.9, and 02z21; a

utilizing thickness piezoelectric ceramic material longitudinal vibration, which is a bismuth layer compound containing MII (MII is as defined above), Bi, Ti and O, and contains MIIBi4Ti4O15 type crystals, wherein when the composition (the ratios of constituent atoms) of MII is represented by the formula SrxBayCaz, x+y+z=1, 02x<0.9, 02y20.9, and 02z<1; or a piezoelectric ceramic material which is a bismuth layer compound containing Ca, Bi, Ti, Ln (a lanthanoid element) and O, and contains CaBi4Ti4O15 type crystals, wherein the atomic ratio of Ln/(Ln+Ca) meets the relational expression 0<Ln/(Ln+Ca)<0.5.

COPYRIGHT: (C)2001,JPO

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号 特開2001-192267 (P2001-192267A)

(43)公開日 平成13年7月17日(2001.7.17)

(51) Int.Cl.7

酸別記号

FΙ

テーマコート*(参考)

CO4B 35/46

H01L 41/187

C 0 4 B 35/46 H01L 41/18

101J

審査請求 未請求 請求項の数11 OL (全 9 頁)

(21)出願番号

特顧2000-313936(P2000-313936)

(22)出願日

平成12年10月13日(2000.10.13)

(31)優先権主張番号 特願平11-310177

(32)優先日

平成11年10月29日(1999.10.29)

(33)優先権主張国

日本(JP)

(71)出願人 000003067

ティーディーケイ株式会社

東京都中央区日本橋1丁目13番1号

(72)発明者 岡 均

東京都中央区日本橋一丁目13番1号 ティ

ーディーケイ株式会社内

(72)発明者 廣瀬 正和

東京都中央区日本橋一丁目13番1号 ティ

ーディーケイ株式会社内

(74)代理人 100082865

弁理士 石井 陽一

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 圧電セラミックス

(57)【要約】

【課題】 鉛を含まず、キュリー点が高く、かつ、優れ た圧電特性を有する圧電セラミックスを提供する。

【解決手段】 M^{II} (M^{II}はSr、BaおよびCaから 選択される元素)、Bi、TiならびにOを含有するビ スマス層状化合物であり、MIIBi,Ti,O15型結晶を 含み、M^{II}中の原子比をSr, Ba, Ca, で表したと x + y + z = 1, $0 \le x \le 1$, $0 \le y \le 0$. 9, 0 ≦z≦1であり、厚みすべり振動を利用する圧電セラミ $y D Z_0 = 0 ≤ x < 0.9, 0 ≤ y ≤ 0.9, 0 ≤ z < 1$ であり、厚み縦振動を利用する圧電セラミックス。C a、Bi、Ti、Ln (ランタノイド) およびOを含有 するビスマス層状化合物であり、CaBi,Ti,O1,5型 結晶を含み、原子比Ln/(Ln+Ca)が0<Ln/ (Ln+Ca) <0.5である圧電セラミックス。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 M^{II}(M^{II}はSr、BaおよびCaから 選択される元素)、Bi、TiならびにOを含有するビ スマス層状化合物であり、M゙゙Bi,Ti,O。。型結晶を 含み、M^{II}中の原子比をSr_{*}Ba_{*}Ca_{*}で表したと

x+y+z=1.

 $0 \le x \le 1$

 $0 \le y \le 0.9$

 $0 \le z \le 1$

であり、厚みすべり振動を利用する圧電セラミックス。 【請求項2】x / 6 + 0. 2 ≤ y ≤ 0. 8

である請求項1の圧電セラミックス。

【請求項3】 M^{II}(M^{II}はSr、BaおよびCaから 選択される少なくとも1種の元素)、Bi、Tiならび に〇を含有するビスマス層状化合物であり、M^{**} B i 。 Ti,O,,型結晶を含み、M^{II}Bi,Ti,O,,型結晶の c軸長さが41.00A以上であり、厚みすべり振動を 利用する圧電セラミックス。

【請求項4】 前記M¹¹B i₄T i₄O₁,型結晶の c 軸長 20 さが41.30人以上である請求項3の圧電セラミック ス。

【請求項5】 前記M^{II}Bi,Ti,O₁,型結晶のc軸長 さが41.80人以下である請求項3または4の圧電セ ラミックス。

【請求項6】 M^{II}(M^{II}はSr、BaおよびCaから 選択される元素)、Bi、TiおよびOを含有するビス マス層状化合物であり、M^{II}B i ₄T i ₄O₁,型結晶を含 み、M^{II}中の原子比をSr,Ba,Ca,で表したとき、

x+y+z=1

 $0 \le x < 0. 9$

 $0 \le y \le 0$. 9.

 $0 \le z < 1$

であり、厚み縦振動を利用する圧電セラミックス。

【請求項7】y≦-0.8x+0.9

である請求項6の圧電セラミックス。

【請求項8】-0.2 x+0.3≤z

である請求項6の圧電セラミックス。

【請求項9】 ランタノイド酸化物を含有し、ランタノ イドをしnで表したとき、原子比しn/(しn+M'') が

 $0 < Ln / (Ln + M^{II}) < 0.5$

である請求項1~8のいずれかの圧電セラミックス。

【請求項10】 Ca、Bi、Ti、Ln (ランタノイ ド)およびOを含有するビスマス層状化合物であり、C aBi,Ti,O1,型結晶を含み、原子比Ln/(Ln+ Ca)が

0 < Ln / (Ln + Ca) < 0.5

である圧電セラミックス。

【請求項11】 Mn酸化物を含有する請求項1~10 50 【0007】キュリー点を500℃以上にできる圧電体

のいずれかの圧電セラミックス。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、レゾネータ、圧力 センサ等の分野に幅広く応用可能な圧電セラミックスに

[0002]

【従来の技術】圧電体は、外部から応力を受けることに よって電気分極が変化する圧電効果と、電界を印加する 10 ととにより歪みを発生する逆圧電効果とを有する材料で ある。圧電体は、圧力や変形を測定するためのセンサ、 レゾネータ、アクチュエータなどに応用されている。 【0003】現在実用化されている圧電材料の大部分 は、正方晶系または菱面体晶系のPZT(PbZrO, -PbTiO,固溶体)系や、正方晶系のPT(PbT i O,) 系などのペロブスカイト構造を有する強誘電体 が一般的である。そして、これらに様々な副成分を添加 することにより、様々な要求特性への対応がはかられて いる。

【0004】しかし、PZT系やPT系の圧電材料は、 実用的な組成ではキュリー点が300~350℃程度の ものが多い。とれに対し現在のはんだ付け工程における 処理温度は、通常、230~250℃なので、キュリー 点が300~350℃程度の圧電材料ははんだ付け工程 において特性劣化を生じやすい。しかも、鉛を含まない はんだ (鉛フリーはんだ) が実用化されると、はんだ付 け工程における処理温度はさらに高くなる。したがっ て、圧電材料のキュリー点を高くすることは極めて重要 である。

【0005】また、これら鉛系圧電材料は、低温でも揮 30 発性の極めて高い酸化鉛(PbO)を多量(60~70 質量%程度) に含んでいるため、生態学的な見地および 公害防止の面からも好ましくない。具体的には、これら 鉛系圧電材料をセラミックスや単結晶として製造する際 には、焼成、溶融等の熱処理が不可避であり、工業レベ ルで考えた場合、揮発性成分である酸化鉛の大気中への 揮発、拡散量は極めて多量となる。また、製造段階で放 出される酸化鉛は回収可能であるが、工業製品として市 場に出された圧電材料に含有される酸化鉛は、現状では 40 その殆どが回収不能であり、これらが広く環境中に放出 された場合、公害の原因となることは避けられない。 【0006】鉛を全く含有しない圧電材料としては、例 えば、正方晶系に属するペロブスカイト構造のBaTi O, がよく知られているが、これはキュリー点が120

℃と低いため、実用的ではない。また、特開平9-10 0156号公報には、ペロブスカイト構造の(1-x) (Bi,/,Na,/,) TiO,-xNaNbO,固溶体が記 載されているが、同公報にはキュリー点が370℃を超 えるものは記載されていない。

としては、例えばビスマス層状化合物が知られている。 しかし、鉛を全く含有しないビスマス層状化合物は、レ ゾネータに適用する場合に重要となるQmaxが小さいと いう問題がある。Qmaxとは、位相角の最大値を θ maxと したときのtanθ maxである。すなわち、Xをリアクタン ス、Rをレジスタンスとしたとき、共振周波数と反共振 周波数との間におけるQ(= | X | /R)の最大値であ る。Qmaxが大きいほど発振が安定し、また、低電圧で の発振が可能となる。

【0008】第16回強誘電体応用会議(1999.5.26-2 9) の講演予稿集第97~98ページには、鉛を全く含 有しないビスマス層状化合物のQmaxを向上させる報告 が記載されている。との報告には、鉛を含有しないビス マス層状化合物として (Sr_{1-x}Me_x) Bi, Ti, O₁, が記載されている。Me=Ba、Ca、La、Sm、G dであり、BaおよびCaはx≦0.1の範囲で、Sm およびGdはx≦0.4の範囲で、Laはx≦0.5の 範囲で添加されている。上記講演予稿集では、厚み縦基 本振動におけるQmaxを測定しており、Fig.2には、L aの添加によりQmaxが向上することと、BaまたはC aの添加によりQmaxが低下することとが示されてい る。

[0009]

【発明が解決しようとする課題】本発明の目的は、鉛を 含まず、キュリー点が高く、かつ、優れた圧電特性を有 する圧電セラミックスを提供することである。

[0010]

【課題を解決するための手段】上記目的は、下記(1) ~ (11) の本発明により達成される。

(1) M^{II} (M^{II}はSr、BaおよびCaから選択さ、30 れる元素)、Bi、TiならびにOを含有するビスマス 層状化合物であり、M^{II}Bi₄Ti₄O₁₅型結晶を含み、 M^{II}中の原子比をSr_xBa_yCa_xで表したとき、x+ y + z = 1, $0 \le x \le 1$, $0 \le y \le 0$. 9, $0 \le z \le 1$ であり、厚みすべり振動を利用する圧電セラミックス。 (2)

 $x/6+0.2 \le y \le 0.8$

である上記(1)の圧電セラミックス。

- (3) M^{II} (M^{II}はSr、BaおよびCaから選択さ れる少なくとも1種の元素)、Bi、TiならびにOを 含有するビスマス層状化合物であり、M^{II}Bi,Ti,O 15型結晶を含み、M¹¹Bi,Ti,O,5型結晶のc軸長さ が41.00人以上であり、厚みすべり振動を利用する 圧電セラミックス。
- (4) 前記M^{II}B i 4 T i 4 O 1,型結晶の c 軸長さが 4 1.30人以上である上記(3)の圧電セラミックス。
- (5) 前記M¹¹Bi₄Ti₄O₁,型結晶のc軸長さが4 1. 80 A以下である上記(3) または(4)の圧電セ ラミックス。

れる元素)、Bi、TiおよびOを含有するビスマス層 状化合物であり、M^{II}Bi,Ti,O₁,型結晶を含み、M ^{エエ}中の原子比をSrxBavCazで表したとき、x+y +z=1, $0 \le x < 0$. 9, $0 \le y \le 0$. 9, $0 \le z <$ 1 であり、厚み縦振動を利用する圧電セラミックス。 (7)

 $y \le -0.8x+0.9$ である上記(6)の圧電セラミックス。 (8)

 $-0.2x+0.3 \le z$ である上記(6)の圧電セラミックス。

(9) ランタノイド酸化物を含有し、ランタノイドを Lnで表したとき、原子比Ln/(Ln+M¹¹)が $0 < L_n / (L_n + M^{rr}) < 0.5$ である上記(1)~(8)のいずれかの圧電セラミック

ス。 (10) Ca、Bi、Ti、Ln (ランタノイド) お よびOを含有するビスマス層状化合物であり、CaBi 。Ti。Oュ。型結晶を含み、原子比Ln/(Ln+Ca)

 $0 < L_n / (L_n + C_a) < 0.5$ である圧電セラミックス。

(11) Mn酸化物を含有する上記(1)~(10) のいずれかの圧電セラミックス。

[0011]

【発明の実施の形態】本発明は、以下に説明する第1の 態様、第2の態様および第3の態様を包含する。

【0012】第1の態様

第1の態様の圧電セラミックスは、M^{II}(M^{II}はSr、 BaおよびCaから選択される元素)、Bi、Tiおよ び〇を含有するビスマス層状化合物であり、M^{II}Bi. Ti.〇1,型結晶を含む複合酸化物である。第1の態様 における圧電セラミックスは、厚みすべり振動で使用さ れる。その理由を以下に説明する。

【0013】本発明者らが、SrBi,Ti,O,,系ピス マス層状化合物について研究を重ねた結果、厚み縦基本 振動では比較的高いQmaxが得られることが確認できた が、スプリアス振動が多くなり、その結果、安定した発 振が不可能となることがわかった。そこで本発明者ら は、厚み縦振動の3次髙調波で圧電特性を測定した。そ の結果、スプリアス振動は減少するが、Qmaxが小さく なってしまうことがわかった。さらに本発明者らは、厚 みすべり基本振動で圧電特性を測定したところ、スプリ アス振動が少なく、かつ、十分に大きなQmaxが得られ ることがわかった。

【0014】ところで、前記講演予稿集第101~10 2ページには、Bi層状化合物であるCaBi,Ti,O 1,5を用い、内部電極を挟んだ2層構造とすることによ り、TEモード(厚み縦振動モード)2次髙調波の閉じ (6) M^{II} (M^{II} はSr、BaおよびCaから選択さ 50 込めを実現したことが報告されている。この報告には、

本質的なスプリアスのない共振特性が示されている。た だし、同報告に示されるような2層構造とするために は、セラミック素体と内部電極とを同時に焼成する必要 がある。積層セラミックコンデンサ等の積層型部品で は、内部電極材料としてAg、Pd、またはこれらの合 金を使用することが一般的であるが、CaBi,Ti,O 15の焼成温度はAgの融点よりも高いため、Agは使用 できない。また、Pdは焼成時にBiと反応してしまう ため、Pdも使用できない。したがって、内部電極に髙 価なPtを使用せざるを得ないという問題がある。

【0015】厚みすべり振動を用いることによる効果 は、M^{**}中の原子比をSr_{*}Ba_{*}Ca_{*}で表したとき、 x + y + z = 1, $0 \le x \le 1$, $0 \le y \le 0$. 9, $0 \le z$ ≦1の範囲において実現する。M^{II}に占めるBaの比率 yが髙くなりすぎると、焼成時に圧電セラミックスが溶 融しやすくなる。とれは、後述する第2の態様において も同様である。

【0016】また、MIIに占めるCaの比率が高くなり すぎると、抗電界が高くなって分極が困難となる。との 点を考慮すると、z < 1 とすることが好ましく、 $z \le 0.8$

とすることがより好ましい。これは、第2の態様におい ても同様である。ただし、後述するランタノイド酸化物 を含有させた場合には、M^{II}に占めるCaの比率が高く ても、例えば2=1であっても、分極に関して問題は生 じない。

【0017】本発明者らの実験によれば、厚みすべり振 動を用いる場合には、共振周波数の温度特性が比較的急 峻となり、発振周波数の温度依存性が比較的大きくなる ことがわかった。そこで、さらに実験を重ねた結果、M 30 **中の原子比を以下に示すように最適化することによ り、共振周波数の温度特性をかなり平坦にできることが わかった。具体的には、共振周波数の温度特性の平坦化 のためには、M^{II}中の原子比を

 $x/6+0.2 \le y \le 0.8$

で表される範囲内に設定することが好ましい。この範囲 は、図1に示す三元組成図中のハッチング領域である。 【0018】また、本発明者らは実験の結果、M^{II}Bi , T i , O₁, 型結晶の c 軸長さを4 1. 00 A以上、好ま しくは41.30A以上とすれば、共振周波数の温度特 40 性をかなり平坦にできることを見いだした。 c軸長さ は、M^{II}Bi, Ti, O, 5型結晶の構成元素(例えばS r)の一部をイオン半径の異なる他の元素(例えばBa および/またはCa)で置換することにより変更するこ とができる。そのため本発明では、c軸長さが上記範囲 内となるように置換元素および置換量を適宜選択すれば よい。ただし、M^{TT}中の原子比を表すxおよびyが上記

x/6+0. $2 \le y \le 0$. 8

範囲内とすれば、共振周波数の温度特性を著しく平坦に することができる。なお、c軸が長すぎると共振周波数 の温度特性がかえって悪くなってしまうため、c軸長さ は41.80人以下であることが好ましい。 c軸長さ は、X線回折により測定することができる。

【0019】これ以降の説明は、第1の態様、第2の態 様および第3の態様において共通である。

【0020】本発明の圧電セラミックスにおいて、Qma xをさらに向上させるためには、ランタノイド酸化物を 10 含有させることが好ましい。ランタノイドは、La、C e, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, D y、Ho、Er、Tm、YbおよびLuであり、これら のうちでは、La、Nd、Sm、Gd、Dy、Ho、E r およびY b の少なくとも 1 種が好ましく、Laが最も 好ましい。ランタノイド(Ln)を含有する場合、原子 比Ln/(Ln+M^{II})は、

 $0 < L_n / (L_n + M^{T}) < 0.5$

であり、好ましくは

0. $0.3 \le L_n / (L_n + M^{i}) \le 0.3$

20 である。Ln/(Ln+M^{II})が大きすぎると、Qmax がかえって低くなってしまう。Ln酸化物の添加による Qmaxの向上は、焼結性の向上によると考えられる。

【0021】また、Mn酸化物を含有させることによっ てもQmaxを向上させることができる。特に、Mn酸化 物とLn酸化物とを複合添加することにより、Qュュxを 著しく向上させることができる。ただし、Mn酸化物の 含有量が多すぎると絶縁抵抗が低くなって分極処理が困 難となることから、Mn酸化物の含有量はMnOに換算 して好ましくは0.62質量%未満、より好ましくは 0.60質量%以下、さらに好ましくは0.43質量% 以下とする。一方、Mn酸化物の添加による効果を十分 に発揮させるためには、Mn酸化物はMn Oに換算して 0.02質量%以上含有されることが好ましく、0.0 3 質量%以上含有される場合、特にQmax向上効果が高

【0022】また、Co酸化物を含有させることによっ てもQmaxを向上させることができる。Qmax向上効果を 十分に発揮させるためには、C o O換算の含有量を0. 1 質量%以上とすることが好ましい。ただし、Co酸化 物の含有量が多すぎると、絶縁抵抗が大きくなって分極 が難しくなる。そのため、CoO換算の含有量は、好ま しくは0.7質量%未満とし、より好ましくは0.5質 量%以下とする。

【0023】本発明の圧電セラミックスは、ピスマス層 状化合物であるM^{II}Bi₄Ti₄O₁₅型結晶を含み、実質 的にとの結晶から構成されていることが好ましいが、完 全に均質でなくても、例えば異相を含んでいてもよい。 との圧電セラミックス中において、LnはM^{II} Bi,T i.O.、型結晶のM^{II}サイトを主に置換していると考え を満足するように置換した場合においてc軸長さを上記 50 られるが、一部が他のサイトを置換していてもよく、ま た、一部が結晶粒界に存在していてもよい。

【0024】本発明の圧電セラミックスの全体組成は、一般に(M¹¹1-1 Ln。)Bi,Ti,O1,とすればよく、また、Mn酸化物やCo酸化物を含有する場合には、これにMnOやCoOが付加されたものとすればよいが、これらから偏倚していてもよい。例えば、Tiに対するM¹¹+Lnの比率や、Tiに対するBiの比率が、化学量論組成から±5%程度ずれていてもよい。例えば、Tiに対するBiの比率をより高くすることで、Qmaxをより高くすることが可能である。また、酸素量も、金属 10元素の価数や酸素欠陥などに応じて変化し得る。

[0025]また、本発明の圧電セラミックスには、不純物ないし微量添加物としてPb酸化物、Cr酸化物、Fe酸化物等が含有されていてもよいが、これらの酸化物の含有量は、PbO、Cr₂O₂、Fe₂О₂などの化学量論組成の酸化物に換算してそれぞれ全体の0.5質量%以下であることが好ましく、これらの酸化物の合計でも0.5質量%以下であることがより好ましい。これらの酸化物の含有量が多すぎると、本発明の効果を損なうことがある。なお、本発明の圧電セラミックスにはPb 20が含まれないことが最も好ましいが、上記程度の含有量であれば実質的に問題はない。

[0026]本発明の圧電セラミックスの結晶粒は、紡錘状ないし針状である。その平均結晶粒径は特に限定されないが、長軸方向において、好ましくは $1\sim10\mu$ m、より好ましくは $3\sim5\mu$ mである。

[0027] 本発明の圧電セラミックスのキュリー点は、少なくとも380℃以上とすることができ、430℃以上とすることも容易である。

[0028]本発明の圧電セラミックスは、レゾネータ、高温用センサ等に好適である。

【0029】第2の態様

第2の態様の圧電セラミックスは、第1の態様の圧電セラミックスと同様に、 M^{II} Bi, Ti, O_1 , 系組成を有する。ただし、第2の態様の圧電セラミックスは、厚み縦振動で使用される。

【0030】本発明者らがSrBi、Ti、〇1、系ピスマス層状化合物について研究を重ねた結果、厚み縦振動の3次高調波で使用した場合において、従来になく高いQmaxが得られる組成範囲を見いだした。第2の態様の圧電セラミックスの組成は、この範囲内にある。

【0031】第2の態様の圧電セラミックスでは、 M^{II} 中の原子比が、x+y+z=1、 $0 \le x < 0$. 9、 $0 \le y \le 0$. 9、 $0 \le z < 1$ であり、好ましくは、さらに、 $y \le -0$. 8x+0. 9

を満足すること、すなわち図2に示す三元組成図のハッチング領域中にx、y、zが存在することが望ましい。また、より好ましくは、さらに、

 $-0.2x+0.3 \le z$

を満足すること、すなわち図3に示す三元組成図のハッ

チング領域中にx、y、zが存在することが望ましい。 【0032】<u>第3の態様</u>

第3の態様の圧電セラミックスは、第1の態様の圧電セラミックスにおいて、元素M^{II}としてCaだけを使用し、かつ、Ln酸化物を必須としたものである。ただし、第3の態様の圧電セラミックスでは、使用モードは限定されず、厚みすべり振動以外の振動モードも利用できる。

【0033】第3の態様の圧電セラミックスは、Ln酸化物を含有するため、Ln酸化物を含有しないCaBi、Ti、O;系セラミックスに比べ、Qmaxが大きくなる。また、前述したように、Ln酸化物を含有しないCaBi、Ti、O;系セラミックスは分極が困難であるが、Ln酸化物の添加によりこれが改善される。

【0034】製造方法

次に、本発明の圧電セラミックスを製造する方法の一例を説明する。

【0035】まず、出発原料として、酸化物、または、 焼成により酸化物に変わりうる化合物、例えば、炭酸 塩、水酸化物、シュウ酸塩、硝酸塩等、具体的にはM^{II} CO,、Bi,O,、TiO₂、La,O,、MnO₂、Mn CO,等の粉末を用意し、これらをボールミル等により 湿式混合する。

【0036】次いで仮焼する。なお、通常、仮焼前に仮成形する。仮焼温度は、好ましくは700~1000 ℃、より好ましくは750~850℃である。仮焼温度が低すぎると、化学反応が十分に終了せず、仮焼が不十分となる。一方、仮焼温度が高すぎると、仮成形体が焼結し始めるため、その後の粉砕が困難となる。仮焼時間は特に限定されないが、通常、1~3時間とすることが好ましい。

[0037]得られた仮焼物をスラリー化し、ボールミル等を用いて湿式粉砕する。この粉砕により得られる粉末の平均粒径は特に限定されないが、その後の成形のしやすさを考慮すると、 $1\sim5~\mu$ m程度とすることが好ましい。

[0038] 湿式粉砕後、仮焼物の粉末を乾燥し、乾燥物に水を少量(4~8質量%程度)添加した後、100~400MPa程度の圧力でプレス成形して、成形体を得る。この際、ボリビニルアルコール等のバインダを添加してもよい。

【0039】次いで、成形体を焼成し、圧電セラミックスを得る。焼成温度は好ましくは1100~1250℃の範囲から選択し、焼成時間は好ましくは1~5時間程度とする。焼成は大気中で行ってもよく、大気中よりも酸素分圧の低い雰囲気や高い雰囲気、あるいは純酸素雰囲気中で行ってもよい。

[0040]焼成後、分極処理を施す。分極処理の条件は、圧電セラミックスの組成に応じて適宜決定すればよ 50 いが、通常、分極温度は150~250℃、分極時間は

1~30分間、分極電界は抗電界の1.1倍以上とすればよい。

[0041]

【実施例】<u>実施例1(第1の態様、第3の態様)</u> 以下の手順で、表1に示す圧電セラミックスサンブルを 作製した。

【0042】出発原料として、SrCO,、BaCO,、CaCO,、Bi,O,、TiO,、Ln,O,、MnCO,の各粉末を、最終組成が(Sr,Ba,Ca,),-。Ln,Bi,Ti,O,、+MnOとなるように配合し、純水中で 10ジルコニアボールを利用したボールミルにより16時間湿式混合した。最終組成におけるSr、Ba、CaおよびLnの含有量をそれぞれ示すx、y、zおよびaと、MnOに換算したMn酸化物の含有量とを、表1に示す。

【0043】次いで、混合物を十分に乾燥し、仮成形した後、空気中において2時間仮焼した。仮焼温度は800~1000℃の範囲から選択した。得られた仮焼物を乳鉢で粗粉砕した後、さらに、らいかい機で粉砕した。次いで、ボールミルで16時間微粉砕した後、乾燥した。次いで、バインダとして純水を6質量%加えた後、ブレス成形し、平面寸法40mm×40mm、厚さ13mmの仮成形体を得た。この仮成形体を真空パックした後、245MPaの圧力で静水圧プレスにより成形した。

【0044】得られた成形体を焼成した。焼成は、Biの蒸発を防ぐためにMgO製の密閉容器中で行った。焼成温度は1120~1235℃の範囲から選択し、焼成時間は4時間とした。

【0045】得られた焼結体から、平面寸法30mm×1 0mm、厚さ5.5mmのブロックを切り出した後、その上 30 下面にAg電極を塗布し、650℃で10分間熱処理を 施して焼き付けた。

【0046】次いで、250℃のシリコーンオイルバス中において、1.1×E。(MV/m)以上の電界を1分間印加して分極処理を施した。なお、上記E。は、250℃における各焼結体の抗電界である。

【0047】 分極されたブロックから、平面寸法 $30\,\mathrm{mm}$ × $5.5\,\mathrm{mm}$ 、厚さ $0.45\,\mathrm{mm}$ の板状体を切り出した後、ラップ研磨して厚さを $325\,\mu\mathrm{m}$ とし、さらに、分極方向が長さ $3\,\mathrm{mm}$ の辺と平行となるように、平面寸法 $7\,\mathrm{mm}$ × $40\,3\,\mathrm{mm}$ に切り出してチップを得た。このチップの上下面に、厚みすべり振動を評価するためのAg電極を蒸着法により形成した。このAg電極の寸法は、直径 $1.5\,\mathrm{mm}$ 厚さ $1\,\mu\mathrm{m}$ とした。

【0048】各サンブルについて、ヒューレットバッカード社製インピーダンスアナライザHP4194Aを用いて、厚みすべり振動の基本波モードでインピーダンス特性を測定し、Qmaxを求めた。結果を表1に示す。

【0049】また、各サンプルについて $-40\sim85$ $^{\circ}$ の温度範囲で共振周波数 f r を測定し、温度 T (T=-40 $^{\circ}$ 、-10 $^{\circ}$ 、20 $^{\circ}$ 、50 $^{\circ}$ 、85 $^{\circ}$) における共振周波数 f r $_{7}$ と 20 $^{\circ}$ における共振周波数 f r $_{20}$ と を用いて、

式 $\Delta f r = f r_T / f r_{20}$

により、20 でを基準とした共振周波数 f r の変化率公 f r を求めた。その結果、 $T=-40\sim85$ での範囲に おいて f r はほぼ直線的に変化したため、 Δf r の温度 依存性を最小二乗法により直線近似し、その傾き(表 1 に示す f r T C)により共振周波数の温度依存性を評価 した。 f r T C が小さいほど、共振周波数の温度依存性が小さいことになる。

【0050】また、各サンプルについて、M^{II}Bi,Ti,O₁,型結晶の c 軸長さを以下の手順で測定した。まず、焼結体を粉砕し、標準物質である Si粉末を粉砕物に対し体積比で約1/5から1/3程度加え、めのう乳鉢で混合した。得られた混合物について、粉末X線回折装置(マックサイエンス社製)を用い、

20 ターゲット: Cu Κα、

管電圧: 4 5 kV、

管電流: 4 0 mA

とし、連続スキャン法において

2 θ 測定範囲: 10~60度、

スキャンスピード:1度/分

として、X線回折プロファイルを得た。とのX線回折プ ロファイルをスムージングし、次いでCuKα2 線に起 因する反射を除去した後、各ピークの位置を決定した。 次に、標準物質として混合したSiの各ピークについ て、このプロファイルにおける2θの実測値と、JCPDS カードNo.27-1402に記載されているSiピーク の2 0 との差を求め、この差を平均した。得られた平均 値を、2θの補正値とした。次に、X線回折プロファイ ル中の各ピークについて、JCPDSカードNo.35-075 7のBaBi,Ti,O,、に基づいて面指数付けを行っ た。次に、 (006)、 (008)、 (0010)、 (101), (103), (105), (107), (109), (110), (0018), (111)0)、(200)、(1118)および(219)の1 4本のピークを対象として、ピークの指数と2θの補正 値とから、誤差関数自動計算法により格子定数を算出し た。結果を表1に示す。なお、計算対象のピーク同士が 重なって区別しにくい場合や、計算対象のピークとSi のピークとが重なった場合、そのピークは計算から除外

[0051]

【表1】

した。

第1 および第3の態様: 厚みすべり基本振動

WITOCOMO OF THE CONTRACT OF TH										
サンプル No.	Sr 盘 x	Ba ⊈ y	Ca 🛣	Ln 種類	Ln 量 a	MnO (質量%)	Q	frTC (ppm/C)	c 軸長さ (A)	
101	1.000	••		La	0.1	0.31	20.6	-87	41.00	
102	0.889	0.111	••	La	0.1	0.31	18.8	-77	41.10	
103	0.778	0.222		La	0.1	0.31	19.5	-65	41.18	
104	0.556	0.444	 ·	La	0.1	0.31	18.2	-49	41.41	
105	0.338	0.667		La	0.1	0.31	17.7	-43	41.57	
106	0.889	••	0.111	La	0.1	0.31	19.0	-86	40.97	
107	0.778	·	0.222	La	0.1	0.31	21.4	-84	40.96	
108	0.556	••	0.444	La	0.1	0.31	19.0	-79	40.86	
109	0.333	••	0.667	La	0.1	0.31	24.5	-78	40.81	
110			1.000	La	0.1	0.31	25.2	-77	40.68	
111	0.556	0.222	0.222	La	0.1	0.31	10.3	-61	41.07	

【0052】表1に示す各サンプルでは、十分に大きな Qmaxが得られている。また、M^{II}中の組成比を選択す ることにより、frTCを絶対値で50ppm/℃以下と できることがわかる。表1では、M^{II}Bi,Ti,O₁,型 結晶の c 軸長さが41.30 A以上のとき、fr T C が 絶対値で50ppm/で以下となっている。

【0053】なお、M^{II}としてBaだけを用いたほかは サンブルNo.101と同様にして比較サンプルNo.112 を作製し、また、Laを添加しなかったほかは比較サン ブルNo.112と同様にして比較サンプルNo.113を作 製したところ、これらの比較サンプルでは素体が溶融し てしまった。

【0054】表1に示すサンブルのキュリー温度は、す べて382℃以上であった。これらのサンブルのうち、*

* Ln酸化物を含有するものと含有しないものとについ て、断面の走査型電子顕微鏡写真を撮影し、比較を行っ たところ、Ln酸化物含有により空孔が減少し、焼結体 が緻密化していることが確認された。表1に示すサンプ ルを粉末X線回折法により解析したところ、M^{II}Bi. Ti,O1,型結晶の単一相となっていることが確認され 20 tc.

【0055】実施例2(第1の態様)

Lnとして表1に示す元素を用いたほかはサンプルNo. 104と同様にして圧電セラミックスサンプルを作製 し、これらについて実施例1と同様な測定を行った。結 果を表2に示す。

[0056]

【表2】

第1の態様:厚みすべり基本振動

サンプル No.	Sr 盘	Ba 🛣	Ca 🛣	Ln種類	Ln 🛣	MnO (質量%)	Qmax	frTC (ppm/°C)
201	0.556	0.444	<u>z</u>	Sm	0.1	0.31	8.9	-45
202	0.556	0.444		Gd	0.1	0.31	6.9	-45
203	0.556	0.444	••	Yb	0.1	0.31	5.8	-48
204	0.556	0.444		Nd	0.1	0.31	6.9	-46
205	0.556	0.444		Dу	0.1	0.31	4.6	-44
206	0.556	0.444		Ho	0.1	0.31	4.0	-45
207	0.556	0.444		Er	0.1	0.31	2.4	-46

【0057】表2に示す各サンブル、すなわちLa以外 のランタノイドを添加したサンプルは、Laを用いたサ 40 ンプルNo.104と同条件で焼成した。すなわち、これ らのサンブルでは、焼成条件を最適化しなかった。その ため、これらのサンブルではLa添加のサンブルに比べ Qmaxがかなり低くなっている。ただし、共振周波数の 温度特性はLa添加のサンプルNo.104と同等以上と なっている。

【0058】なお、表2に示す各サンプルにおけるM^{II} Bi,Ti,O1,型結晶のc軸長さは、サンプルNo.10 4とほぼ同じであった。

【0059】表2に示すサンプルのキュリー温度は、す $505\times E$ 。(MV/m)以上としたほかは実施例1と同様にし

べて382℃以上であった。また、表2に示すサンプル では、表1に示すLn酸化物含有サンブルと同様に焼結 体の緻密化が認められた。また、表2に示すサンプルを 粉末X線回折法により解析したところ、M^{II}Bi,Ti, O15型結晶の単一相となっていることが確認された。 【0060】実施例3(第2の態様、第3の態様) 表3に示す組成としたほかは実施例1と同様にして、焼 結体を作製した。得られた焼結体から、平面寸法30mm ×30mm、厚さ0.55mmの板状体を切り出した後、ラ ップ研磨して厚さ435μmの薄板を得た。との薄板の 上下面にCu電極を蒸着により形成し、電界強度を1.

て分極処理を施した。

【0061】次いで、FeCl、溶液を用いてエッチン グすることによりCu電極を除去した後、分極方向が厚 さ方向となるように、平面寸法7mm×4.5mmに切り出 してチップを得た。このチップの上下面に、厚み縦振動 を評価するためのAg電極を蒸着法により形成した。こ のAg電極の寸法は、直径1.5mm、厚さ1μmとし

* 10.

【0062】各サンブルについて、ヒューレットパッカ ード社製インピーダンスアナライザHP4194Aを用 いて、厚み縦振動の3次高調波モードでインピーダンス 特性を測定し、Qmaxを求めた。結果を表3に示す。

[0063]

【表3】

厚み縦振動 (3次高調波)

サンプル No.	Sr 🛣	Ва	Ca 🛣	Lan 種類	Ln ≰ a	MnO (質量%)	Q
301			0.667	La	0.1	0.31	18.0

0.31 1.000 0.1 0.1 0.31 303 (比較) 1.000

Ж

【0064】表3から、圧電セラミックスの組成を第2 の態様で限定する範囲内とすることにより、厚み縦振動 の3次高調波を用いた場合でも十分に大きなQmaxが得 られることがわかる。また、表3では、第3の態様にお いても十分に大きなQmaxが得られている。

【0065】表3に示すサンプルのキュリー温度は、す べて500℃以上であった。表3に示すサンプルを粉末 20 X線回折法により解析したところ、M¹¹Bi,Ti,O₁, 型結晶の単一相となっていることが確認された。

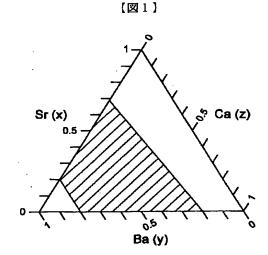
[0066]

※【発明の効果】本発明によれば、鉛を含まない圧電セラ ミックスにおいてQmaxを大きくすることができるの で、安定した発振および低電圧での発振が可能となる。 【図面の簡単な説明】

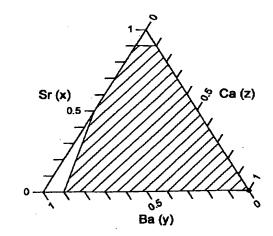
【図1】本発明の圧電セラミックスの好ましい組成範囲 を示す三元組成図である。

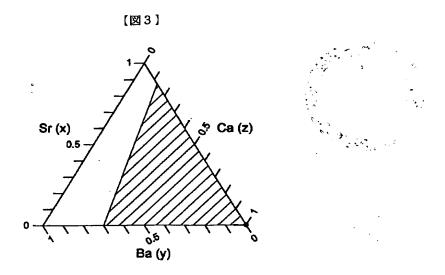
【図2】本発明の圧電セラミックスの好ましい組成範囲 を示す三元組成図である。

【図3】本発明の圧電セラミックスの好ましい組成範囲 を示す三元組成図である。



【図2】





フロントページの続き

(72)発明者 寺内 順治 東京都中央区日本橋一丁目13番 l 号 ティ ーディーケイ株式会社内 (72)発明者 渡辺 康夫 東京都中央区日本橋一丁目13番 l 号 ティ ーディーケイ株式会社内